

DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIEE EN VERTU DU TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS (PCT)

<p>(51) Classification internationale des brevets ⁴ : C07C 311/48</p>	<p>A1</p>	<p>(11) Numéro de publication internationale: WO 90/11999 (43) Date de publication internationale: 18 octobre 1990 (18.10.90)</p>
<p>(21) Numéro de la demande internationale: PCT/FR90/00240 (22) Date de dépôt international: 5 avril 1990 (05.04.90) (30) Données relatives à la priorité: 89/04504 6 avril 1989 (06.04.89) FR (71) Déposants (pour tous les Etats désignés sauf US): CENTRE NATIONAL DE LA RECHERCHE SCIENTIFIQUE (CNRS) [FR/FR]; 15, quai Anatole-France, F-75700 Paris (FR). HYDRO-QUEBEC [CA/CA]; 75 Ouest, boulevard René-Levesque, Montréal, Québec (CA). (72) Inventeur; et (75) Inventeur/Déposant (US seulement) : ARMAND, Michel [FR/FR]; "Les Corjons", F-38410 S.-Martin-d'Uriage (FR).</p>		<p>(74) Mandataires: SUEUR, Yvette etc. : Cabinet Yvette Sueur S.A.R.L., 35, rue de la Frette, F-95240 Corneilles-en-Pa-risis (FR). (81) Etats désignés: AT (brevet européen), BE (brevet euro-péen), CA, CH (brevet européen), DE (brevet européen), DK (brevet européen), ES (brevet européen), FR (brevet européen), GB (brevet européen), IT (brevet européen), JP, LU (brevet européen), NL (brevet européen). SE (brevet européen), US. Publiée <i>Avec rapport de recherche internationale. Avant l'expiration du délai prévu pour la modification des revendications, sera republiée si de telles modifications sont reçues.</i></p>

(54) Title: PROCESS FOR SYNTHESIS OF SULFONYLIMIDIDES

(54) Titre: PROCEDE DE SYNTHESE DE SULFONYLMIDURES

(57) Abstract

The subject matter of the invention is a process for synthesis of sulfonylimidides of general formula $M[(RSO_2)_2N]_y$, in which M represents a metal chosen from among the alkaline metals, the alkaline-earth metals, the rare-earths, Al, Sc, Y and Th. R represents a monovalent radical chosen from among the aliphatic radicals, having 1 to 8 carbon atoms, linear or branched, the alicyclic radicals having 3 to 8 carbon atoms, the aryl radicals having 3 to 8 carbon atoms, and y being a number equal to the valency of M; and characterised by the fact that an ionic nitride of formula M_3N_y in which M and y have the significance given above, is made to react with a sulfonyl halide corresponding to the formula RSO_2X in which R has the significance given above, and X is chosen from F or Cl, in a polar aprotic solvent.

(57) Abrégé

L'invention a pour objet un procédé de synthèse de sulfonylimidures. Le procédé de synthèse de sulfonylimidures de formule générale $M(RSO_2)_2N_y$, dans laquelle M représente un métal choisi parmi les métaux alcalins, les métaux alcalino-terreux, les terres rares, La, Sc, Y et Th, R représente un radical monovalent choisi parmi les radicaux aliphatiques, ayant de 1 à 8 atomes de carbone linéaires ou ramifiés, les radicaux alicycliques ayant de 3 à 8 atomes de carbone, les radicaux aryliques ayant de 3 à 8 atomes de carbone et y est un nombre égal à la valence de M, est caractérisé en ce que l'on fait réagir un nitrure ionique de formule M_3N_y dans laquelle M et y ont la signification donnée ci-dessus, avec un halogénure de sulfonyle répondant à la formule SO_2X dans laquelle R a la signification donnée ci-dessus, et X est choisi parmi F ou Cl, dans un solvant aprotique polaire.

DESIGNATIONS DE "DE"

Jusqu'à nouvel avis, toute désignation de "DE" dans toute demande internationale dont la date de dépôt international est antérieure au 3 octobre 1990 a effet dans le territoire de la République fédérale d'Allemagne à l'exception du territoire de l'ancienne République démocratique allemande.

UNIQUEMENT A TITRE D'INFORMATION

Codes utilisés pour identifier les Etats parties au PCT, sur les pages de couverture des brochures publiant des demandes internationales en vertu du PCT.

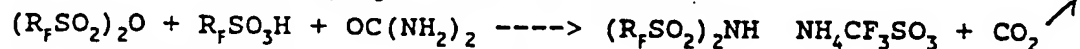
AT	Autriche	ES	Espagne	MG	Madagascar
AU	Australie	FI	Finlande	ML	Mali
BB	Barbade	FR	France	MR	Mauritanie
BE	Belgique	GA	Gabon	MW	Malawi
BF	Burkina Faso	GB	Royaume-Uni	NL	Pays-Bas
BG	Bulgarie	HU	Hongrie	NO	Norvège
BJ	Bénin	IT	Italie	RO	Roumanie
BR	Brésil	JP	Japon	SD	Soudan
CA	Canada	KP	République populaire démocratique de Corée	SE	Suède
CF	République Centrafricaine	KR	République de Corée	SN	Sénégal
CG	Congo	LI	Liechtenstein	SU	Union soviétique
CH	Suisse	LK	Sri Lanka	TD	Tchad
CM	Cameroun	LU	Luxembourg	TG	Togo
DE	Allemagne, République fédérale d'	MC	Monaco	US	Etats-Unis d'Amérique
DK	Danemark				

Procédé de synthèse de sulfonylimidures

La présente invention concerne un procédé de synthèse de sulfonylimidures et plus particulièrement de perfluorosulfonylimidures symétriques.

5 Les perfluorosulfonylimidures répondant à la formule générale $M[(R_fSO_2)_2N]_y$, dans laquelle M désigne un métal ou un groupement ammonium quaternaire ou non, les R_f , identiques dans le cas d'imidures symétriques ou différents dans le cas d'imidures dissymétriques, représentent des radicaux monovalents perfluorohydrocarbyles et notamment des radicaux perfluoroalcoyles tels que CF_3 , C_2F_5 , C_4F_9 ou des radicaux perfluoroaryles tels que C_6F_5 , et y est un nombre égal à la valence de M, sont intéressants par les propriétés liées à l'anion correspondant. En effet, la délocalisation de la charge de l'anion sur plusieurs centres électronégatifs, à savoir les atomes F, O et N, induit une basicité et un caractère nucléophile faibles. La stabilité des liaisons covalentes permet de plus un domaine étendu de stabilité redox, en particulier aux potentiels anodiques. Les perfluorosulfonylimidures de métaux alcalins et notamment de lithium sont en particulier utilisables pour former des solutions solides avec des matériaux macromoléculaires du type des polyéthers, lesdites solutions solides trouvant une application comme électrolytes solides polymères dans la production de générateurs primaires ou secondaires tout-solide en films minces (US-A-4505997). Ils sont également utiles comme sels dans les électrolytes liquides.

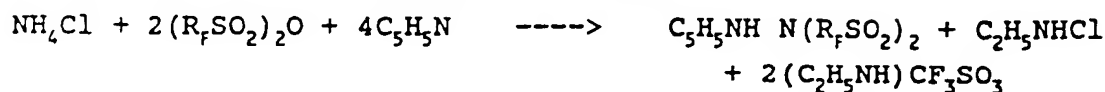
L'un de ces procédés décrit dans EP-96629 consiste tout d'abord à faire réagir l'anhydride $(R_fSO_2)_2O$ avec l'urée et un acide sulfonique R_fSO_3H selon la réaction :



Les produits obtenus après réaction sont ensuite dissous dans l'eau et l'addition de bromure de tétrabutylammonium à la solution obtenue permet de précipiter l'imidure de tétrabutylammonium de formule $(Bu)_4NN(R_fSO_2)_2$.

Par une réaction d'échange ionique entre ce composé et le tétraphénylborohydrure de sodium, on forme l'imidure de sodium $\text{NaN}(\text{R}_f\text{SO}_2)_2$.

Le second desdits procédés consiste à faire réagir l'anhydride $(\text{R}_f\text{SO}_2)_2\text{O}$ avec la pyridine et le chlorure d'ammonium selon le schéma réactionnel :

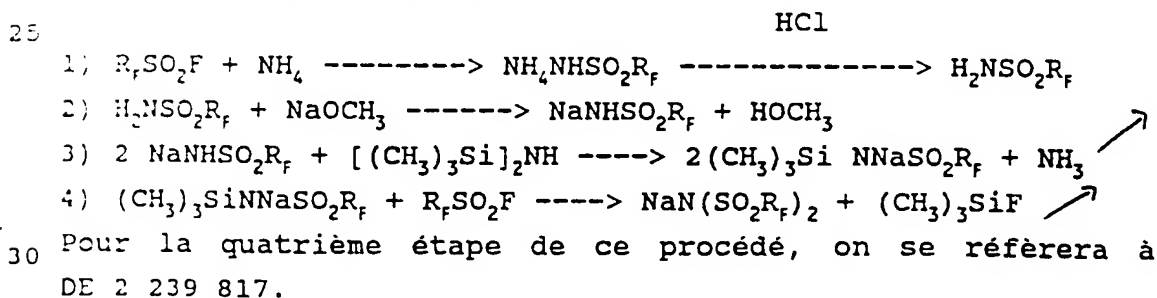


Les produits de la réaction sont dissous dans l'eau et l'addition de bromure de tétrabutylammonium à la solution obtenue conduit à la précipitation de l'imidure de tétrabutylammonium puis aux sels d'autres métaux comme indiqué pour la première méthode.

Les procédés précités ne sont pas satisfaisants pour une production des imidures à grande échelle car les rendements globaux sont faibles et les anhydrides précurseurs $(\text{R}_f\text{SO}_2)_2\text{O}$ ne sont pas accessibles aisément.

On peut encore obtenir les imidures mentionnés plus haut à partir des précurseurs $\text{R}_f\text{SO}_2\text{F}$ en faisant appel au procédé de synthèse en quatre étapes proposé par J. FOROPOULOS et D.C. DESMARTEAU dans la revue INORGANIC CHEMISTRY, Vol. 23 (1984), N° 23, pages 3720 à 3723.

Dans ce procédé qui conduit à l'imidure de sodium, le schéma réactionnel est le suivant :



Outre un rendement faible, généralement inférieur à 50 %, ce procédé ne peut se généraliser à l'utilisation de précurseurs du type chlorure de sulfonyle $\text{R}_f\text{SO}_2\text{Cl}$ car ces composés ne donnent pas, par action de l'ammoniac, l'amide $\text{H}_2\text{NSO}_2\text{R}_f$ qui est produite dans la première étape de la méthode et qui est

nécessaire pour la mise en oeuvre des étapes ultérieures de cette méthode.

Un autre procédé consiste à obtenir des composés du type amide d'acide N-(amidosulfonyl)-sulfonique N'-substitué par réaction d'un amide d'acide sulfonique avec un halogénure d'acide sulfamique.

Un autre procédé a alors été mis au point pour la synthèse de sulfonylimidures de formule $M[(RSO_2)_2N]_y$, dans laquelle R représente un radical hydrocarbyle et plus particulièrement un radical perfluorohydrocarbyle R_f , et M et y ont les significations données plus haut, à partir des fluorures ou des chlorures de sulfonyle correspondants, utilisés comme précurseurs. Ce procédé consiste à faire réagir une composante silazane avec une composante halogénure de sulfonyle. La composante silazane est un silazane ou l'association d'un dérivé silazane avec un fluorure ayant une faible énergie réticulaire. La composante halogénure de sulfonyle est un fluorure de sulfonyle ou l'association de chlorure de sulfonyle et d'un fluorure à faible énergie réticulaire. Ce procédé permet d'obtenir respectivement en une seule étape ou en deux étapes, les sulfonylimidures dissymétriques avec des rendements élevés. Toutefois les silazanes ou leurs dérivés sont d'un emploi délicat, car ils sont sensibles à l'air. En outre, il s'agit de composés onéreux.

On a maintenant trouvé un nouveau procédé de synthèse de sulfonylimidures à partir d'halogénure de sulfonyle et de nitrures ioniques, produits d'usage courant et d'un emploi aisé. Ce procédé est d'une grande simplicité à toute échelle et met en oeuvre les nitrures qui sont des composés de faible coût, d'emploi aisé (solides) et obtenus facilement par réaction directe des éléments (azote + métal).

L'invention a pour objet un procédé de synthèse de sulfonylimidures de formule générale $M[(RSO_2)_2N]_y$, dans laquelle M représente un métal choisi parmi les métaux alcalins, les métaux alcalino-terreux, les terres rares, Al, Sc, Y et Th, R représente un radical monovalent choisi parmi les

radicaux aliphatiques ayant de 1 à 8 atomes de carbone linéaires ou ramifiés, les radicaux alicycliques ayant de 3 à 8 atomes de carbone, les radicaux aryliques ayant de 3 à 8 atomes de carbone et y est un nombre égal à la valence de M, caractérisé en ce que l'on fait réagir un nitrure ionique de
5 formule M_3N_y dans laquelle M et y ont la signification donnée ci-dessus, avec un halogénure de sulfonyle répondant à la formule RSO_2X , dans laquelle R a la signification donnée ci-dessus, et X est choisi parmi F ou Cl, dans un solvant aprotique polaire.
10

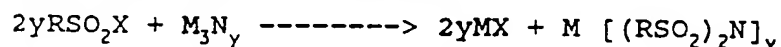
Les radicaux R peuvent comporter des atomes d'halogène, par exemple des atomes de chlore ou de fluor.

Les radicaux R ayant de 1 à 4 atomes de carbone sont particulièrement intéressants.

15 Le procédé est mis en oeuvre à une température comprise entre 0°C et 150°C. Généralement une température inférieure à 40°C convient.

Le procédé est particulièrement adapté à la préparation de sulfonylimidures de métaux alcalins ou de métaux alcalino-terreux, en particulier de lithium et de magnésium.
20

La réaction a lieu selon le schéma :



Les nitrures ioniques appropriés pour le procédé de l'invention sont des composés qui contiennent l'entité N^{3-} et
25 qui s'hydrolysent facilement pour produire l'ammoniac. Comme exemples de tels nitrures, on peut citer les nitrures de métaux alcalins, de métaux alcalino-terreux, de terres rares, d'aluminium, de scandium, d'yttrium, de thorium.

Les nitrures préférés sont les nitrures de métaux alcalins et
30 les nitrures de métaux alcalino-terreux.

Les solvants aprotiques polaires peuvent être choisis parmi les éthers tels que le tétrahydrofuranne (THF), le diméthoxyéthane (DME), les glymes, les amides tels que le diméthylformamide (DMF), la N-méthylpyrrolidone (NMP), la
35 tétraméthylurée (TMU), la diméthyléthylèneurée (DMU), la tétraéthylsulfonamide (TESA), le diméthylsulfoxyde (DMSO).

Lorsque l'halogénure de sulfonyle utilisé pour la réaction est un fluorure de sulfonyle, on utilise de préférence les éthers DME et THF qui forment des milieux suffisamment solvatants pour permettre une réaction rapide. Lorsque l'halogénure de sulfonyle utilisé est un chlorure, l'emploi de solvants très donneurs de doublets électroniques, du type amide, purs ou sous forme de mélanges avec des éthers, est nécessaire.

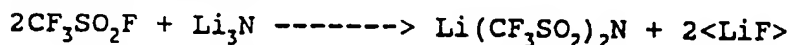
Le procédé de l'invention est particulièrement intéressant pour la synthèse d'imidures perfluorés, dans lesquels le radical R est un radical perfluoroalkyle ou perfluoroaryle.

La présente invention est décrite plus en détails par les exemples suivants, donnés à titre illustratif et non limitatif.

EXEMPLE 1

Préparation du bis trifluorométhanesulfonylimidure de lithium

A une suspension de 35 g de nitrure de lithium dans 500 ml de THF maintenue à - 18°C dans un autoclave, on a ajouté lentement 304 g de fluorure de trifluorométhanesulfonyle. Le récipient a été fermé et agité à la température de 50°C jusqu'à l'observation d'une chute de la pression dans le réacteur. La réaction s'est effectuée selon le schéma réactionnel suivant :



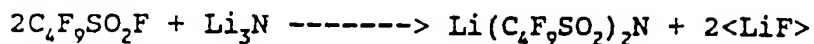
Le fluorure de lithium insoluble dans le THF a été éliminé par filtration ; le solvant a été évaporé et un résidu solide de bis trifluorométhanesulfonylimidure de lithium a été obtenu. Ce composé a été purifié par lavage au dichlorométhane et on a obtenu 260 g, correspondant à un rendement de 90 %.

EXEMPLE 2

Préparation du bis (perfluorobutanesulfonyl) imidure de lithium

6,04 g de fluorure de perfluorobutane sulfonyle ont été ajoutés à 350 mg de nitrure de lithium en suspension dans 20 ml de THF anhydre.

Le mélange a été agité à température ambiante pendant 48 h. La réaction s'est effectuée selon le schéma réactionnel suivant :

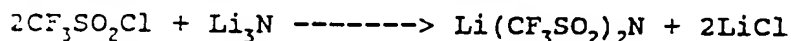


- 5 L'imidure produit de la réaction a été obtenu par évaporation du solvant après filtration pour éliminer le fluorure de lithium insoluble formé. On a ainsi obtenu 4,9 g d'imidure de lithium, correspondant à un rendement de 84 %.

EXEMPLE 3

10 Préparation du bis (trifluorométhane sulfonyl) imidure de lithium

22 ml de chlorure de trifluorométhanesulfonyl ont été ajoutés à une suspension de 3,5 g de nitrure de lithium dans 100 ml d'un mélange de DMF et de DME (50/50). La dissolution
15 du nitrure s'est produite en quelques minutes sous agitation à la température ambiante. La réaction s'est effectuée selon le schéma réactionnel suivant :



La solution a été filtrée puis évaporée sous pression
20 réduite. Le mélange de chlorure et d'imidure de lithium a été séparé par lavage à l'acétonitrile dans lequel seul l'imidure est soluble, et 26 g du sel de lithium du trifluorométhane-sulfonimide ont été obtenus.

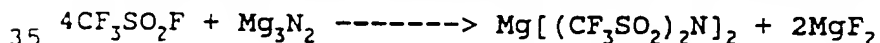
Le rendement en imidure était de : 90 %.

EXEMPLE 4

25 Préparation de bis (trifluorométhanesulfonyl) imidure de magnésium

A une suspension de 100 g de nitrure de magnésium en suspension dans 500 ml d'un mélange de dyglyme et de TMU
30 (50/50) dans un autoclave et refroidie à - 20°C, on a ajouté 608 g de fluorure de trifluorométhanesulfonyl. Après fermeture de l'autoclave, le mélange a été porté à 80°C pendant 24 heures.

La réaction s'est effectuée selon le schéma réactionnel:



La solution obtenue a été filtrée, puis évaporée sous pression réduite.

On a alors obtenu un résidu sec constitué par 530 g d'imidure de magnésium correspondant à un rendement de 90,7 %.

EXEMPLE 5

Préparation du bis (méthanesulfonyl) imidure de lithium

5 A 23 g de chlorure de méthane sulfonyle $\text{CH}_3\text{SO}_2\text{Cl}$ dans 100 ml de DMF, on a ajouté 3,5 g de nitrure de lithium. Après dissolution de la phase solide, on a évaporé le solvant et on a lavé le résidu sec par du THF anhydre pour éliminer le chlorure de lithium formé. Le résidu sec a été extrait par le
10 méthanol, puis desséché. On a obtenu 14,6 g de $\text{Li}(\text{CH}_3\text{SO}_2)_2\text{N}$ correspondant à un rendement de 82 %, selon le schéma réactionnel :



Les sels obtenus par mise en oeuvre directe du procédé
15 selon l'invention sont des produits stables et isolables. A partir de ces sels, on peut obtenir aisément les imides correspondants. Une possibilité consiste à acidifier une solution aqueuse du sel par un acide fort, puis à extraire l'imide formé par un solvant immiscible à l'eau, en
20 particulier l'éther éthylique.

EXEMPLE 6

Préparation du bis (trifluorométhanesulfonyl) imide

Le résidu sec d'imidure de magnésium obtenu à l'exemple 4 a été traité par 200 ml d'acide sulfurique anhydre et distillé
25 sous pression réduite (2×10^{-3} torr à 90°C). On a obtenu 500 g d'imide pure sous forme d'un solide hygroscopique fondant à $30 - 35^\circ\text{C}$.

Pour préparer un nouveau sel à partir de l'imide ainsi obtenu, on fait réagir l'imide avec un oxyde, un hydroxyde ou
30 un carbonate approprié.

Ainsi, à partir des sulfonylimidures aisément accessibles par le procédé selon l'invention, on peut préparer, par simple échange de cations, des sulfonylimidures non accessibles par le procédé, par exemple parce que le nitrure
35 correspondant n'existe pas. Parmi ces sulfonylimidures, on peut citer les sulfonylimidures d'ammonium quaternaire, et notamment les sulfonylimidures de tétra n-butylammonium.

Ces composés, plus particulièrement les trifluorométhane sulfonylimidures, sont particulièrement intéressants en électrochimie.

EXEMPLE 7

5 Préparation d'un film mince polymère - imidure

2,9 g du composé $\text{Li}(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2\text{N}$ de l'exemple 1 ont été dissous avec 4,4 g de poly(oxyde d'éthylène) de masse moléculaire $5 \cdot 10^6$ dans 200 ml d'acétonitrile. 15 ml de la solution visqueuse obtenue ont été coulés sur une plaque de polytétrafluoroéthylène dans un anneau de verre de 60 mm de diamètre. 10 Après évaporation du solvant dans une étuve à 60°C, on a obtenu un film élastique et amorphe de 220 μm d'épaisseur du complexe polymère-sel. Ce matériau présente à 25°C une conductivité ionique de $2 \cdot 10^{-5}$ (Ωcm) et peut être utilisé 15 pour la constitution de générateurs primaires ou secondaires tout-solide dont l'électrode négative est constituée de lithium métallique ou d'un de ses alliages tel le lithium-aluminium.

20

25

30

35

REVENDEICATIONS

1. Procédé de synthèse de sulfonylimidures de formule générale $M[(RSO_2)_2N]_y$, dans laquelle M représente un métal choisi parmi les métaux alcalins, les métaux alcalino-terreux, les terres rares, Al, Sc, Y et Th, R représente un radical monovalent choisi parmi les radicaux aliphatiques ayant de 1 à 8 atomes de carbone, linéaires ou ramifiés, les radicaux alicycliques ayant de 3 à 8 atomes de carbone, les radicaux aryliques ayant de 3 à 8 atomes de carbone et y est un nombre égal à la valence de M, caractérisé en ce que l'on fait réagir un nitrure ionique de formule M_3N_y , dans laquelle M et y ont la signification donnée ci-dessus, avec un halogénure de sulfonyle répondant à la formule RSO_2X , dans laquelle R a la signification donnée ci-dessus, et X est choisi parmi F ou Cl, dans un solvant aprotique polaire.
2. Procédé selon la revendication 1, caractérisé en ce que le radical R est chloré ou fluoré.
3. Procédé selon la revendication 2, caractérisé en ce que R est un radical perfluoroaryle.
4. Procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 2, caractérisé en ce que le radical R comporte de 1 à 4 atomes de carbone.
5. Procédé selon la revendication 4, caractérisé en ce que R est un radical perfluoroalkyle.
6. Procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 5, caractérisé en ce que M est choisi parmi les métaux alcalins et les métaux alcalino-terreux.
7. Procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 6, caractérisé en ce que le solvant polaire aprotique est choisi parmi les éthers, les amides, le diméthylsulfoxyde.

30

35

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No PCT/FR 90/00240

I. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER (If several classification symbols apply, indicate all) ⁶ According to International Patent Classification (IPC) or to both National Classification and IPC		
Int.Cl. ⁵ C 07 C 311/48		
II. FIELDS SEARCHED		
Minimum Documentation Searched ⁷		
Classification System :	Classification Symbols	
Int.Cl. ⁵ : C 07 C 311/48		
Documentation Searched other than Minimum Documentation to the extent that such Documents are included in the Fields Searched ⁸		
III. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT ⁹		
Category ¹⁰ :	Citation of Document, ¹¹ with indication, where appropriate, of the relevant passages ¹²	Relevant to Claim No. ¹³
A	BE, A, 696926 (BAYER) 18 September 1967 see abstract B	1
A	DE, A, 2239817 (BAYER) 21 February 1974 see page 2	1
A	EP, A, 0096629 (ANVAR) 21 December 1983 see page 8 & US, A, 4505997	1
A	Chemical Abstracts, volume 74, No. 9, 1 March 1971, (Columbus, Ohio, US) A.J. Gordon et al.: "Chemistry of imides. II. Cyclic imides and some unusual products from some diacid chlorides and lithium nitride", see page 312, abstract 41848d, & J. Org. Chem. 1971, 36(1), 44-5	1
<div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div style="width: 45%;"> <p>¹⁰ Special categories of cited documents: 10</p> <p>"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance</p> <p>"E" earlier document but published on or after the international filing date</p> <p>"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)</p> <p>"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means</p> <p>"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed</p> </div> <div style="width: 45%;"> <p>"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention</p> <p>"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step</p> <p>"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.</p> <p>"&" document member of the same patent family</p> </div> </div>		
IV. CERTIFICATION		
Date of the Actual Completion of the International Search	Date of Mailing of this International Search Report	
23 July 1990 (23.07.90)	29 August 1990 (29.08.90)	
International Searching Authority	Signature of Authorized Officer	
European Patent Office		

**ANNEX TO THE INTERNATIONAL SEARCH REPORT
ON INTERNATIONAL PATENT APPLICATION NO.**

FR 9000240

SA 36513

This annex lists the patent family members relating to the patent documents cited in the above-mentioned international search report. The members are as contained in the European Patent Office EDP file on 22/08/90. The European Patent Office is in no way liable for these particulars which are merely given for the purpose of information.

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
BE-A- 696926	18-09-67	DE-B- 1249259 DE-B- 1249260 FR-A- 1518547 GB-A- 1142187 US-A- 3483208	09-12-69
DE-A- 2239817	21-02-74	None	
EP-A- 0096629	21-12-83	FR-A, B 2527602 AU-B- 557634 AU-A- 1525283 CA-A- 1197286 JP-A- 2037673 JP-A, B 58225045 OA-A- 7447 US-A- 4505997	02-12-83 24-12-86 08-12-83 26-11-85 07-02-90 27-12-83 31-12-84 19-03-85

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demande internationale N° PCT/FR 90/00240

I. CLASSEMENT DE L'INVENTION (si plusieurs symboles de classification sont applicables, les indiquer tous) * Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB CIB ⁴ : C 07 C 311/48																				
II. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTÉ <div style="text-align: right; font-size: small;">Documentation minimale consultée *</div> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 30%; padding: 5px;">Système de classification</td> <td style="padding: 5px;">Symboles de classification</td> </tr> <tr> <td style="padding: 5px;">CIB⁴</td> <td style="padding: 5px;">C 07 C 311/48</td> </tr> </table> <div style="text-align: center; font-size: x-small; margin-top: 5px;">Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où de tels documents font partie des domaines sur lesquels la recherche a porté *</div>			Système de classification	Symboles de classification	CIB ⁴	C 07 C 311/48														
Système de classification	Symboles de classification																			
CIB ⁴	C 07 C 311/48																			
III. DOCUMENTS CONSIDÉRÉS COMME PERTINENTS ** <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 10%; padding: 5px;">Catégorie *</th> <th style="width: 60%; padding: 5px;">Identification des documents cités, ** avec indication, si nécessaire, des passages pertinents **</th> <th style="width: 30%; padding: 5px;">N° des revendications visées **</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td style="text-align: center; vertical-align: top; padding: 5px;">A</td> <td style="padding: 5px;">BE, A, 696926 (BAYER) 18 septembre 1967 voir le résumé B</td> <td style="text-align: center; vertical-align: top; padding: 5px;">1</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center; vertical-align: top; padding: 5px;">A</td> <td style="padding: 5px;">DE, A, 2239817 (BAYER) 21 février 1974 voir page 2</td> <td style="text-align: center; vertical-align: top; padding: 5px;">1</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center; vertical-align: top; padding: 5px;">A</td> <td style="padding: 5px;">EP, A, 0096629 (ANVAR) 21 décembre 1983 voir page 8</td> <td style="text-align: center; vertical-align: top; padding: 5px;">1</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center; vertical-align: top; padding: 5px;">A</td> <td style="padding: 5px;">& US, A, 4505997</td> <td></td> </tr> <tr> <td style="text-align: center; vertical-align: top; padding: 5px;">A</td> <td style="padding: 5px;">Chemical Abstracts, volume 74, no. 9, 1er mars 1971, (Columbus, Ohio, US) A.J. Gordon et al.: "Chemistry of imides. II. Cyclic imides and some unusual products from some diacid chlorides and lithium nitride", voir page 312, abrégé 41848d, & J. Org. Chem. 1971, 36(1), 44-5</td> <td style="text-align: center; vertical-align: top; padding: 5px;">1</td> </tr> </tbody> </table>			Catégorie *	Identification des documents cités, ** avec indication, si nécessaire, des passages pertinents **	N° des revendications visées **	A	BE, A, 696926 (BAYER) 18 septembre 1967 voir le résumé B	1	A	DE, A, 2239817 (BAYER) 21 février 1974 voir page 2	1	A	EP, A, 0096629 (ANVAR) 21 décembre 1983 voir page 8	1	A	& US, A, 4505997		A	Chemical Abstracts, volume 74, no. 9, 1er mars 1971, (Columbus, Ohio, US) A.J. Gordon et al.: "Chemistry of imides. II. Cyclic imides and some unusual products from some diacid chlorides and lithium nitride", voir page 312, abrégé 41848d, & J. Org. Chem. 1971, 36(1), 44-5	1
Catégorie *	Identification des documents cités, ** avec indication, si nécessaire, des passages pertinents **	N° des revendications visées **																		
A	BE, A, 696926 (BAYER) 18 septembre 1967 voir le résumé B	1																		
A	DE, A, 2239817 (BAYER) 21 février 1974 voir page 2	1																		
A	EP, A, 0096629 (ANVAR) 21 décembre 1983 voir page 8	1																		
A	& US, A, 4505997																			
A	Chemical Abstracts, volume 74, no. 9, 1er mars 1971, (Columbus, Ohio, US) A.J. Gordon et al.: "Chemistry of imides. II. Cyclic imides and some unusual products from some diacid chlorides and lithium nitride", voir page 312, abrégé 41848d, & J. Org. Chem. 1971, 36(1), 44-5	1																		
<div style="font-size: x-small;"> * Catégories spéciales de documents cités: ** « A » document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent « E » document antérieur, mais publié à la date de dépôt international ou après cette date « L » document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre création ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée) « O » document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens « P » document publié avant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée « T » document ultérieur publié postérieurement à la date de dépôt international ou à la date de priorité et n'appartenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention « X » document particulièrement pertinent: l'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive « Y » document particulièrement pertinent: l'invention revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente pour une personne du métier. « & » document qui fait partie de la même famille de brevets </div>																				
IV. CERTIFICATION <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 50%; padding: 5px;"> Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée <div style="text-align: center; font-size: large;">23 juillet 1990</div> </td> <td style="width: 50%; padding: 5px;"> Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale <div style="text-align: center; font-size: large;">29 AOÛT 1990</div> </td> </tr> <tr> <td style="padding: 5px;"> Administration chargée de la recherche internationale <div style="text-align: center;">OFFICE EUROPEEN DES BREVETS</div> </td> <td style="padding: 5px;"> Signature du fonctionnaire public <div style="text-align: center;"> MISS T. TAZELAAR </div> </td> </tr> </table>			Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée <div style="text-align: center; font-size: large;">23 juillet 1990</div>	Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale <div style="text-align: center; font-size: large;">29 AOÛT 1990</div>	Administration chargée de la recherche internationale <div style="text-align: center;">OFFICE EUROPEEN DES BREVETS</div>	Signature du fonctionnaire public <div style="text-align: center;"> MISS T. TAZELAAR </div>														
Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée <div style="text-align: center; font-size: large;">23 juillet 1990</div>	Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale <div style="text-align: center; font-size: large;">29 AOÛT 1990</div>																			
Administration chargée de la recherche internationale <div style="text-align: center;">OFFICE EUROPEEN DES BREVETS</div>	Signature du fonctionnaire public <div style="text-align: center;"> MISS T. TAZELAAR </div>																			

**ANNEXE AU RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE
RELATIF A LA DEMANDE INTERNATIONALE NO.**

FR 9000240
SA 36513

La présente annexe indique les membres de la famille de brevets relatifs aux documents brevets cités dans le rapport de recherche internationale visé ci-dessus.
Lesdits membres sont contenus au fichier informatique de l'Office européen des brevets à la date du 22/08/90
Les renseignements fournis sont donnés à titre indicatif et n'engagent pas la responsabilité de l'Office européen des brevets.

Document brevet cité au rapport de recherche	Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
BE-A- 696926	18-09-67	DE-B- 1249259 DE-B- 1249260 FR-A- 1518547 GB-A- 1142187 US-A- 3483208	09-12-69
DE-A- 2239817	21-02-74	Aucun	
EP-A- 0096629	21-12-83	FR-A, B 2527602 AU-B- 557634 AU-A- 1525283 CA-A- 1197286 JP-A- 2037673 JP-A, B 58225045 OA-A- 7447 US-A- 4505997	02-12-83 24-12-86 08-12-83 26-11-85 07-02-90 27-12-83 31-12-84 19-03-85

PTO FORM P0072

Pour tout renseignement concernant cette annexe : voir Journal Officiel de l'Office européen des brevets, No.12/82